

## Lecții de pregătire pentru ADMITERE 2014

Sâmbătă 22 martie, 9<sup>00</sup>-13<sup>00</sup>, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de Chimie

### Chimie anorganică și generală

09.00-10.50 și 11.00-12.50

#### 3. Soluții apoase.

- Soluții. Concentrația soluțiilor: concentrația procentuală masică, concentrația molară.
- Solubilitatea substanțelor. Dizolvarea substanțelor ionice și a substanțelor cu molecule polare în apă.
- Solubilitatea substanțelor. Factorii care influențează dizolvarea.
- Soluții apoase de acizi (tari și slabi) și baze (tari și slabe): HCl, HCN, NaOH, NH<sub>3</sub>.
- Reacții acido-bazice, cupluri acid-bază conjugate.
- Trecerea de la concentrația molară la concentrația procentuală.
- Calculul concentrației procentuale masice și concentrației molare la amestecarea a două sau mai multe soluții.

*Lect. Dr. Adriana GHEORGHE*

#### 4. Echilibrul chimic.

- Conceptul de echilibru chimic. Principiul Le Châtelier și factorii care influențează echilibrul chimic.
- Legea acțiunii maselor – principalele constante  $K_c$ ,  $K_p$ ,  $K_x$ ,  $K_n$  pentru o reacție de tipul  $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$  și legătura dintre ele.
- Legea acțiunii maselor – principalele constante  $K_a$ ,  $K_b$ ,  $K_w$ ,  $K_h$  pentru un acid slab, o bază slabă, apă și o sare cu hidroliză.

*Lect. Dr. Elena PINCU*